

[illegible]

缩略语说明			
(1) 状态		(2) 溶解度	
分	易分解	g/100g水	上标
挥	易挥发	<10 ⁻¹⁰	aq
异	异构化	<0. 01	a
水解	水解	0. 01-1	b
氧还	氧化还原	1. 0-10	¬n
——	不存在或固体不存在	10-100	¬*
dec	分解	>100	c
H	水解		h
			*
			ba

右上角的正整数为注明温度
*号表示的阳离子为有机基团，以共价键相连。

1. 本文档内的数据均是物质在水溶液中的溶解度；所有溶解度如未加说明，均为在20℃、1atm下、g/100g水中的数
2. 部分化合物的溶解度可能与某些文献有差异，这些差异体现在温度、压强、共存离子、水合物等方面。
3. 本文档由Leiem制作，并采用知识共享 **署名-相同方式共享 4.0 国际版** 许可协议进行共享

[\(链接\)](#)

附录

1. 一旦溶于水 不能在水中存在的离子:

阳离子	PH_4^+	$\text{N}_2\text{H}_6^{2+}$					
阴离子	O^{2-}	H^-	NH_2^-	CH_3O^-	$\text{C}_2\text{H}_5\text{O}^-$	TeCN^-	AlH_4^-

2. 常见盐的酸式盐与碱式盐

酸式盐	正盐	碱式盐
HCO_3^-	CO_3^{2-}	
HC_2O_4^-	$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	
HS^-	S^{2-}	
HSO_3^-	SO_3^{2-}	
HSeO_3^-	SeO_3^{2-}	
HF_2^-	F^-	
	Th^{4+}	ThO^{2+}
		$\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$
	U^{4+}	$\text{U}(\text{OH})_2^{2+}$

3. 常见复杂离子的名称

$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	草酸根
$\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6^{2-}$	酒石酸根
CN^-	氰离子
OCN^-	氰酸根
SCN^-	硫氰酸根
N_2H_5^+	胍(1+)阳离子
$\text{N}_2\text{H}_6^{2+}$	胍(2+)阳离子
NH_3OH^+	羟胺阳离子
$\text{C}_6\text{H}_5\text{COO}^-$	苯甲酸根
SO_3NH_2^-	氨基磺酸根
$\text{C}_7\text{H}_5\text{O}_3^-$	水杨酸根

- V 1.0
1. 增加更新日志
 2. 由beta版升级为正式版
 3. 细节优化
 4. 增加一些氟化物溶解度数据 (DOI:10.1021/ie50227a024;DOI:10.1063/1.4903362;DOI:10.1063/1.4866773;~~DOI:10.1063/1.4918371~~;chempedia.info/info/114695/)
 5. 增加一些铜系化合物溶解度数据 (DOI:10.1063/1.1359276;DOI:10.1063/1.2741386)